**Реакции катиона Sn2+**

***1. Действие Bi(N03)3 в щелочной среде***

Соединения двухвалентного олова являются сильными восстановителями.

*Выполнение реакции:*

К 2 - 3 каплям раствора хлорида олова прибавляют 2н. раствор щелочи до растворения выпадающего внача­ле осадка Sn(OH)2 и образования станнита. К полученно­му раствору прибавляют немного соли Bi(N03)r По выпа­дению черного осадка металлического висмута заключают о присутствии олова в растворе.

Реакция протекает таким образом:

SnCl2 + 4K0H=K2Sn02 + 2КС1 + Н20,

2Bi(N03)3+3K2Sn02 +6КОН = 2Bi↓ + ЗН20 + 6KNO3 + 3K2Sn03